

ENLACE QUÍMICO

1. Dados los compuestos: H_2O , NH_3 y CH_4
 - Escriba sus estructuras de Lewis.
 - Justifique la geometría de cada molécula por el método de repulsión de pares electrónicos de la capa de valencia.
2. Cite las características de las sustancias moleculares.
3. Represente el diagrama de Lewis de las siguientes moléculas y planteé las posibles geometrías del PCl_5 , PCl_3 , PH_3 .
4. Indique la geometría molecular de H_2S , SO_2 , SF_4 y SF_6 .
5. Explique la formación de un enlace iónico.
6. Dados los compuestos: H_2S , BCl_3 y N_2
 - Escriba sus estructuras de Lewis.
 - Deduzca la geometría de cada molécula por el método RPECV.
7. Para las siguientes moléculas O_2 , N_2 , HCl , H_2O , BeCl_2 , HClO , HClO_2 , HClO_3 , HClO_4 , NH_3 , NH_4^+
 - Escriba sus estructuras de Lewis.
 - Deduzca la geometría de cada molécula por el método RPECV en las moléculas que sean permisibles de utilizar este método.
8. Explique la formación de enlaces covalentes. ¿Cuándo se da el efecto de resonancia?
9. ¿Cuál es el significado del efecto de resonancia molecular? De un par de ejemplos.
10. Busca en internet 5 ejemplos de aleaciones, por el ejemplo el acero (hierro y carbono).